PCT/EP00/08515

BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND

PRIORITY
DOCUMENT
DOCUMENT
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)



REC'D 0 3 OCT 2000
WIPO PCT
10-070864

Prioritätsbescheinigung über die Einreichung einer Patentanmeldung

Aktenzeichen:

199 43 844.7

Anmeldetag:

13. September 1999

Anmelder/Inhaber:

BASF Aktiengesellschaft,

Ludwigshafen/DE

Bezeichnung:

Verfahren zur Herstellung von

Carbonsäurechloriden

IPC:

C 07 B, B 01 J, C 07 C

Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.

THE PARTY OF THE P

München, den 27. Juli 2000 Deutsches Patent- und Markenamt Den Präsident

Im Auftrag

Agurks



; ;

Patentansprüche

Verfahren zur Herstellung von Carbonsäurechloriden durch Umsetzung von Carbonsäuren mit Phosgen oder Thionylchlorid in Gegenwarte eines Katalysator Addukts aus einem Nan-disubstitutenten Formanidader alligemeinen Formel (I)

10 $\begin{array}{c}
R^{1} \\
N-CHO
\end{array}$ (I)

- in der R^1 und R^2 unabhängig voneinander C_1 bis C_4 -Alkyl oder R^1 und R^2 gemeinsam eine C_4 oder C_5 -Alkylenkette bedeuten, und Phosgen oder Thionylchlorid, dadurch gekennzeichnet, daß man während und/oder nach der Umsetzung Chlorwasserstoff zuführt.
- 20 2. Verfahren nach Anspruch 1 madadurch gekennzeichnet daß man insgesamt eine molare Mengeran Chlorwasserstoff frvon 0,2 bis 2,0 bezogen auf die molare Mengeran eingesetzter Carbonsäure einsetzt.
- 25 3. Verfahren mach den Ansprüchen 1 bis 2 dadurch gekennzeichnet daß man bei der Umsetzung mit Phosgen eine Molmenge an
 N, N disubstituiertem Formamid (I) von 0,05 bis 2,0, bezogen
 auf die Molmenge der eingesetzten Carbonsäure, verwendet.
- 30 4. Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 2, dadurch gekennzeichnet, daß man bei der Umsetzung mit Thionylchlorid eine Molmenge an N,N-disubstituiertem Formamid (I) von 0,001 bis 0,05, bezogen auf die Molmenge der eingesetzten Carbonsäure, verwendet.
 35
 - 5. Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man während der Umsetzung eine Molmenge an Phosgen
 oder Throny Chlorid von 1,0 bis 2,0, bezogen auf die Molmenge
 an Carbonsauren einsetzt.

45 538/99 GMY/sm 13.09.1999

Guy

- 6. Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß der molare Anteil des Katalysator-Addukts aus dem N,N-disubstituierten Formamid (I) und Phosgen oder Thionylchlorid, bezogen auf die molare Menge an N,N-disubstituiertem Formamid (I) plus Katalysator-Addukt, nach der Umsetzung weniger als 0,3 beträgt.
- Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß der molare Anteil des Katalysator-Addukts aus dem N,N-disubstituierten Formamid (I) und Phosgen oder Thionylchlorid, bezogen auf die molare Menge an N,N-disubstituiertem Formamid (I) plus Katalysator-Addukt, nach der Umsetzung weniger als 0,1 beträgt.
- 15 8. Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß man das Carbonsäurechlorid nach der Umsetzung durch Phasentrennung vom Reaktionsgemisch isoliert.
- Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 8, dadurch gekennzeich net, daß man als N,N-disubstituiertes Formamid (I) N,N-Dimethylformamid einsetzt.
- Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, daß man nach der Umsetzung das N,N-disubstituierte Formamid (I), dessen Hydrochlorid und Katalysator-Addukt abtrennt und erneut als Katalysatorvorstufe in der Carbonsäurechlorid-Synthese einsetzt.
- 11. Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 10, dadurch gekennzeich-net, daß man die Carbonsäuren mit Phosgen umsetzt.
- Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 11, dadurch gekennzeichnet, daß man als Carbonsäurechloride Essigsäurechlorid, Propionsäurechlorid, Buttersäurechlorid, Valeriansäurechlorid, Isovaleriansäurechlorid, Pivalinsäurechlorid, Capronsäurechlorid, 2-Ethylbuttersäurechlorid, Önanthsäurechlorid, Caprylsäurechlorid, 2-Ethylhexansäurechlorid, Pelargonsäurechlorid, Isononansäurechlorid, Caprinsäurechlorid, Neodecansäurechlorid, Laurinsäurechlorid, Myristinsäurechlorid, Palmitinsäurechlorid, Stearinsäurechlorid, Ölsäurechlorid, Linolsäurechlorid, Linolensäurechlorid, Arachidinsäurechlorid und Behensäurechlorid sowie deren Mischungen herstellt.

Verfahren zur Herstellung von Carbonsäurechloriden

Beschreibung

5

...Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung www.von Carbonsaurechloriden durch Umsetzung, der entsprechenden Carbonsaurenwhit Phosgenwoder Thionylchlorid in Gegenwart eines Katalysatoraddukts unter gleichzeitiger und/oder nachträglicher 10 Zufuhr von Chlorwasserstoff welches zu Carbonsäurechloriden mit niedriger Farbzahl führt.

Carbonsäurechloride sind wichtige Zwischenprodukte bei der Synthese einer Vielzahl chemischer Produkte, insbesondere Pharmazeu-15 tika, Kosmetika, Tenside und Papierhilfsmittel. Sie können durch Umsetzung von Carbonsäuren mit Chlorierungsmitteln, wie PCl3, $POCl_3$, $SOCl_2$, SO_2Cl_2 oder $COCl_2$ hergestellt werden. Von technischer Bedeutung sind vor allem die Umsetzungen mit Thionylchlorid . Phosphortrichlorid und Phosgen.

20

Bei der Synthese über Phosphortrichlorid wirdeim allegemeinen ein Reaktand (Carbonsaure oder Phosphortrich World) vorgewegt und der andere Reaktand (Phosphortrichlorid oder Carbonsaure) langsam zugeführt. MGegebenenfalls wird die Synthese in deiner "nit einem 25 reaktionsunten Lösungsmilteel (z/: B **Tolluol) *verdunnten Lösung durchgeführt Mach Aberennung der gebildeten phosphorigen Säure erfolgt#inader#Rêgelweine#destillative#Reinigung des Carbonsaurechlorids Der Zusatz eines Katalysators ist nicht erforderlich.



- 30 EP-A-0 296 404 beschreibt die Reinigung von rohen Carbonsäurechloriden, welche aus der Chlorierung mittels Phosphortrichlorid stammen, bei der die Reaktionsprodukte mit Carbonsäureamid-hydrohalogeniden behandelt werden. Die Carbonsäurechlorid-Rohlösungen der Phosphortrichlorid-Route unterscheiden sich in der Zusammen-35 setzung von denen der Phosgen- bzw. Thionylchloridroute erheb-
 - Einen-wesentlich höheren Gehaltwan störenden Neben-(1) komponenten.

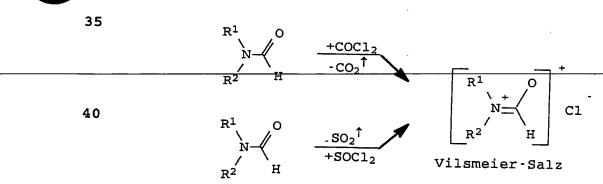
lich. So weisen letztere auf:

40

(ii) Eine unterschiedliche Zusammensetzung der Nebenkomponenten, welche durch die Wahl des Chlorierungs-Agens beeinflußt wird.

- (iii) Ergänzend zur unterschiedlichen Zusammensetzung der Nebenkomponenten, noch die Anwesenheit von Abbau- und/oder Folgeprodukten aus den eingesetzten Katalysator-Addukten.
- 5 Die Verwendung von Phosgen oder Thionylchlorid anstelle von Phosphortrichlorid führt in der Regel zu einem höheren Umsatz und einer besseren Selektivität. Beide Chlorierungsmittel haben gegenüber Phosphortrichlorid zudem den Vorteil, daß nur gasförmige Nebenprodukte gebildet werden, die entweder während der Synthese 10 gasförmig entweichen oder durch Strippung mit einem Inertgas nach beendeter Reaktion vollständig ausgetrieben werden können. Des-
- weiteren ist speziell Phosgen ein sehr preiswertes Chlorierungsmittel.

 15 Im Gegensatz zu Phosphortrichlorid als Chlorierungsmittel sind Thionylchlorid und vor allem Phosgen weniger reaktiv. Die Her-
- stellung von Carbonsäurechloriden durch Umsetzung von Carbonsäuren mit Thionylchlorid wird daher zur Erhöhung der Reaktionsgeschwindigkeit vorzugsweise in Gegenwart eines Katalysators
- 20 durchgeführt. Bei der Herstellung durch Umsetzung mit Phosgen wird stets ein Katalysator eingesetzt. Für beide Chlorierungsmittel geeignete Katalysatorvorstufen sind N,N-disubstituierte Formamide und deren Hydrochloride, aber auch Pyridin oder Harnstoff. Übersichten, betreffend die Chlorierung mittels Thionylchlorid,
- 25 sind gegeben in M.F. Ansell in S. Patai, "The Chemistry of Acyl Halides", John Wiley and Sons, New York 1972, 35-69 und H.H. Bosshard et al., Helv. Chem. Acta 62 (1959) 1653-1658 sowie S.S. Pizey, Synthetic Reagents, Vol. 1, John Wiley and Sons, New York 1974, ISBN 853120056, 321-557, speziell 333-335. Sowohl
- 30 nach der Phosgen-Route als auch nach der Thionylchlorid-Route werden N,N-disubstituierte Formamide bevorzugt eingesetzt. Diese setzen sich mit den genannten Chlorierungsmitteln zu den sogenannten Vilsmeier-Salzen um.



Das Vilsmeier-Salz, das eigentlich reaktive Chlorierungsreagenz, reagiert mit der Carbonsäure oder dem Carbonsäureanhydrid zum Säurechlorid. Dabei wird Formamid-Hydrochlorid zurückgebildet, das wiederum mit Phosgen oder Thionylchlorid zum Vilsmeier-Salz reagieren kann und weitere Katalysatorkreisläufe durchläuft. Die N. N-disübstituteren Formamid-Hydrochloride bzw. denen Vilsmeier-Salze sind jedoch thermisch michte sehr Stabil, so daß es oberhalb von 80 bis 90°C zu Nebenreaktionen kommen kann.

- 10 Die bevorzugte Verwendung von N.N-disubstituierten Formamiden als Katalysatorvorstufe für die Phosgenierung von Carbonsäuren geht auch aus EP-A-0 367 050, EP-A-0 452 806, DE-A-4 337 785, EP-A-0 475 137 und EP-A-0 635 473 hervor.
- 15 In Bezug auf die Farbzahl wirkt sich bei der Chlorierung von Carbonsäuren mit Phosgen oder Thionylchlorid der Einsatz von Katalysatoren nachteilig aus. Diese werden zwar nach der Chlorierung durch Phasentrennung abgetrennt, können aber in geringen Mengen im Produkt werbleiben und entweder selbst oder als Abbau-
- 20 oder Folgeprodukten zu Gellöfärbungen der Garbonsäurechloride führen "Im alligemeinen werden däher die Güber"Phosgen oder Thionylchlorid hergestelliten Carbonsäurechloride destillativ zu weitgehend farblosen Produkten gereinigt Einensolche Destillation ist
 nicht nur ein energie "und zeitaufwendiger Worgang, sondern birgt
- 25 auch noch eine Reihe weiterer Nachteile. Wiele längerkettige Carbonsaurechloride lassen sich nicht ohne paatielle Zersetzung destillieren Weiter istebekannt daß durch Zersetzung des im Destillationssumpf noch vorhandenen Katalysators die destillierten Produkte verunreinigt werden können. Größere Mengen an aufgepe-
- 30 geltem Katalysatorrückstand stellen bei der Destillation auch ein Sicherheitsrisiko dar, da in der Hitze die Gefahr einer spontanen Zersetzung besteht.
- Eine weitere Möglichkeit zur Reinigung der rohen Carbonsäure35 chloride ist die Behandlung mit Aktivkohlen. Diese absorptiven
 Reinigungsschritte sind jedoch technisch aufwendig und zudem
 nicht immer erfölgreich. Des weiteren fällt komtaminierter Eeststoff-an, welcher anschließend fachgerechtentsorgt werden muß.
- 40 Estbestandadaher die Aufgabe, ein Verfahren zur Herstellung von Carbonsäurechloriden durch Umsetzung der entsprechenden Carbonsäuren mit Phosgen oder Thionylchlorid zu entwickeln, welches die bekannten Nachteile nicht mehr besitzt und zu Carbonsäurechloriden mit niedriger Farbzahl führt.

990538

Die Aufgabe wurde gelöst durch die Entwicklung eines Verfahrens zur Herstellung von Carbonsäurechloriden durch Umsetzung von Carbonsäuren mit Phosgen oder Thionylchlorid in Gegenwart eines Katalysator-Addukts aus einem N, N-disubstituierten Formamid der 5 allgemeinen Formel (I)

in der \mathbb{R}^1 und \mathbb{R}^2 unabhängig voneinander \mathbb{C}_1 - bis \mathbb{C}_4 -Alkyl oder \mathbb{R}^1 und R^2 gemeinsam eine C_4 - oder C_5 -Alkylenkette bedeuten, und Phosgen oder Thionylchlorid, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man 15 während und/oder nach der Umsetzung Chlorwasserstoff zuführt.

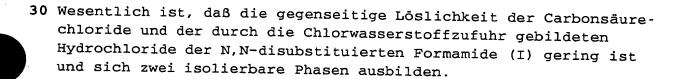
Nach dem erfindungsgemäßen Verfahren können Carbonsäurechloride durch Umsetzung der entsprechenden Carbonsäuren mit Phosgen oder Thionylchlorid in hoher Ausbeute und mit niedriger Farbzahl her-20 gestellt werden. Unter niedriger Farbzahl ist dabei eine Farbzahl zu verstehen, welche maximal 50% der Farbzahl nach APHA bzw. bei ungesättigten Carbonsäurechloriden maximal 75% der Iodfarbzahl beträgt, welche bei Ausübung des Verfahrens nach dem Stand der Technik, also ohne die erfinderische Maßnahme, erreicht wird. Die 25 Bestimmungen der Farbzahl nach APHA und der Iodfarbzahl wird in der Norm DIN EN 1557 (März 1997) beschrieben.

Die erfindungsgemäße Zufuhr des Chlorwasserstoffs kann auf ver-

schiedene Art und Weise erfolgen. So kann der Chlorwasserstoff in 30 Bezug auf die Zufuhr des Chlorierungsmittels Phosgen oder Thionylchlorid ausschließlich während dessen Zugabe, während und nach dessen Zugabe oder ausschließlich nach dessen Zugabe zugeführt werden. Bevorzugt wird der Chlorwasserstoff zeitgleich mit der Zugabe des Chlorierungsmittels zudosiert. Die Zufuhr des 35 Chlorwasserstoffs kann bei den drei genannten Varianten kontinuierlich, d.h. ohne Unterbrechung, oder mit einer oder mehreren Unterbrechungen, bis hin zur pulsartigen Dosierung, zugeführt werden. Zudem kann die Zugabegeschwindigkeit des Chlorwasserstoffs innerhalb eines Zugabeintervalls konstant bleiben oder 40 sich erniedrigen oder erhöhen. Im Sinne einer konstanten Reaktionsführung ist es vorteilhaft, den Chlorwasserstoff kontinuierlich zuzuführen, wobei eine Unterbrechung, beispielsweise im Sinne einer nachträglichen Erhöhung der Chlorwasserstoffkonzentration, durchaus noch vorteilhaft sein kann.

Für das erfindungsgemäße Verfahren ist es unerheblich, ob der Chlorwasserstoff an einer Stelle zusammen mit dem Chlorierungsmittel oder an einer anderen Stelle, räumlich getrennt vom Chlorierungsmittel zugegeben wird. Wesentlich ist jedoch eine sehr 5 gute Durchmischung der Reaktionslösung während der Umsetzung mit dem Chlorierungsmittel sowie während der Einleitung des Chlorwasserstoffsmindedie Anwesenheit der Katalysatorphase während der Chlorwasserstoff-Einleitung. Die Katalysatorphase wird vorteilhafterweise erst nach der vollständigen Zugabe des Chlorwasser-10 stoffs abgetrennt.

Bei der erfindungsgemäßen Herstellung der Carbonsäurechloride wird als Katalysator ein sogenanntes Katalysator-Addukt eingesetzt, welches aus der Umsetzung von Phosgen oder Thionylchlorid mit einem N,N-disubstituierten Formamid stammt. Letzteres, welches auch als Katalysatorvorstufe zu bezeichnen ist, ist bestimmt durch die allgemeine Formel (I)



35 Bevorzugt eingesetzt wird N,N-Dimethylformamid.

Die Bildung des Katalysator-Addukts kann sowohl in dem Apparat erfolgen, in dem die Chlorierung durchgeführt wird, als auch vorgelagert in einem anderen Apparat. Im letztgenannten Fall-wird 40 eine bestimmte Menge des N. N-disübstituierten Formamids in einem separaten Apparat vorgelegt, mit Chlorwasserstöff gesättigt und die gewünschte Menge an Phosgen oder Thionylchlorid zugeführt. Anschließend kann die Mischung in den eigentlichen Reaktionsapparat eingefüllt werden. Im erstgenannten Fall wird die beschriebene Prozedur direkt im Reaktionsapparat durchgeführt. Bevorzugt ist das Inkontaktbringen der Carbonsäure mit dem N.N-disubstituiertem Formamid (I) und nachfolgender, gleichzeitiger Zufuhr

des Chlorierungsmittels und des Chlorwasserstoffs. Sofern das Verfahren mit Katalysator-Rückführung betrieben wird, wird die Carbonsäure mit dem rückgeführten Katalysator und gegebenenfalls frischem N,N-disubstituierten Formamid (I) in Kontakt gebracht 5 und analog oben beschrieben, anschließend das Chlorierungsmittel und Chlorwasserstoff zugeführt.

Die Menge des einzusetzenden N,N-disubstituierten Formamids (I) ist abhängig von der Art des Chlorierungsmittels. Beim Einsatz 10 von Phosgen setzt man vorteilhaft eine Molmenge an N,N-disubstituiertem Formamid (I) von 0,05 bis 2,0, bevorzugt von 0,1 bis 1,0 und besonders bevorzugt von 0,1 bis 0,6, bezogen auf die Molmenge der eingesetzten Carbonsäure, ein. Beim Einsatz von Thionylchlorid liegt der entsprechende, vorteilhafte Bereich zwischen 15 0,001 bis 0,05 und bevorzugt zwischen 0,001 bis 0,01.

- Die Umsetzung zwischen der Carbonsäure und Phosgen oder Thionylchlorid erfolgt im allgemeinen bei Temperaturen von 0 bis 100°C, bevorzugt von 20 bis 80°C, besonders bevorzugt von 20 bis 60°C.
- 20 Die Umsetzung erfolgt im allgemeinen bei einem Druck von 0,5 und 2,0 bar abs, bevorzugt von 0,8 bis 1,2 bar abs, besonders bevorzugt bei Atmosphärendruck. Als geeignete Reaktionsapparate seien die dem Fachmann bekannten Apparate für Umsetzungen in der flüssig-/flüssig- und gas-/flüssig-Phase, wie beispielsweise
- 25 Rührkessel oder Rührkesselkaskaden mit entsprechender Gaseinleitungs- und Gasverteilungstechnik zu nennen.

Die während der Umsetzung zum Carbonsäurechlorid insgesamt zugegebene Molmenge an Phosgen oder Thionylchlorid beträgt

30 1,0 bis 2,0, bezogen auf die Molmenge der eingesetzten Carbonsäure. Bevorzugt ist eine Molmenge von 1,0 bis 1,3, bezogen auf die Molmenge der eingesetzten Carbonsäure.

Die beim erfindungsgemäßen Verfahren insgesamt zuzuführende Mol-35 menge an Chlorwasserstoff ist abhängig von der eingesetzten Molmenge an Carbonsäure und liegt vorteilhafterweise im Bereich zwischen 0,2 und 2,0, bezogen auf die Molmenge an eingesetzter Carbonsaure. Bevorzugt ist eine Molmenge von 0,5 bis 1,5, bezogen auf die Molmenge an eingesetzter Carbonsäure. Wie oben bereits 40 ausgeführt, kann beim erfindungsgemäßen Verfahren die Zufuhr an

- Chlorwasserstoff während und/oder nach der Umsetzung der Carbonsäuren mit Phosgen oder Thionylchlorid erfolgen. Die genannte Molmenge an Chlorwasserstoff entspricht der kumulierten Molmenge über das gesamte Verfahren hinweg. Bei kontinuierlicher Fahrweise
- 45 sind die angegebenen relativen Molmengen auf die Zeiteinheit zu beziehen, wobei in diesem Fall sowohl die Molmenge des frisch

hinzugeführten N.N-disubstituierten Formamids (I) als auch die des rückgeführten Katalysators heranzuziehen sind.

Nach der Umsetzung mit dem Chlorierungsmittel kann das Reaktions5 gemisch noch eine weitere Zeit intensiv durchmischt werden, wobei
je nach Ausführungsform auch noch weiterenschlorwasserstoff eingeleitet werden kann. Die nachträgliche, intensive Durchmischung
wirde mallgemeinen für maximal 1 Stunde durchgeführt, kann je
nach Reaktionssystem und gewünschter Produktreinheit jedoch auch
10 entfallen. Zudem ist es auch möglich, nach Beendigung der Zugabe
des Chlorierungsmittels noch weiteres N,N-disubstituiertes Formamid, bevorzugt unter weiterem Einleiten von Chlorwasserstoff
oder als Hydrochlorid, zuzugeben und intensiv zu durchmischen.
Dieses kann beispielsweise nach der Chlorierung mittels Thionyl15 chlorid zugegeben werden, um die Menge an Extraktionsmittel zu
erhöhen.

Wesentlich zur Erzielung einer niedrigen Farbzahl der hergestellten Carbonsäurechloride ist die Zusammensetzung der katalysator20 haltigen Phase mach der Umsetzung Je geringer der Anteil des Katalysator-Addukts ist, desto niedriger ist auch die erzielbare Farbzahl der Carbonsäurechloride. Der molare Anteil des Katalysator-Addukts bezogen auf die molare Gesamtmenge an N.N-disubstituiertem Formamid (I) plus Katalysator-Addukt beträgt nach dem erfindungsgemäßen Verfahren vorteilhafterweise weniger als 0,3.

Bevorzugt ist ein relativer Anteil von weniger als 0,1, besonders bevorzugt von weniger als 0,05. Der relative Anteil ist über die zugegebene Menge an Chlorierungsmittel und an Chlorwasserstoff einstellbar.

30

Die Isolierung der Carbonsäurechloride und der katalysatorhaltigen Phase erfolgt vorteilhafterweise durch Phasentrennung. Diese kann sowohl im zuvor verwendeten Reaktionsapparat, sofern dieser hierzu geeignet ist, als auch in einem separaten Apparat durchgeführt werden. Geeignete Apparate sind beispielsweise Rührkessel, Rührkesselkaskaden oder Phasentrenngefäße, wie "Mixer-Settler". Im allgemeinen haben sich beide Phasen innerhalb von 2 Stunden getmennt. Zur Abtmennung können auch geeignete Filter, wie beispielsweise Koaleszierfilter bekannter Bauart, eingesetzt wer-40% den.

Die derart hergestellten Carbonsäurechloride zeigen gegenüber den nach Stand der Technik, ohne die erfindungsgemäße Maßnahme, hergestellten Carbonsäurechloride eine deutlich niedrigere Farbzahl und können nun in der Regel direkt für weitere Synthesestufen eingesetzt werden. Bei Bedarf können sie jedoch auch noch weiteren Behandlungsprozeduren unterzogen werden. Beispielsweise

seien genannt die Behandlung mit einem Hydrochlorid eines N,N-disubstituierten Formamids, die Destillation oder die Adsorptivreinigung.

5 Gemäß einer vorteilhaften Ausführungsform des Verfahrens wird die abgetrennte katalysatorhaltige Phase, enthaltend N,N-disubstituiertes Formamid (I) und Katalysator-Addukt, erneut als Katalysatorvorstufe in der weiteren Synthese eingesetzt. Hierzu führt man die katalysatorhaltige Phase in die Synthesestufe, wie 10 bereits beschrieben, zurück. Es ist von Vorteil, einen Teil der katalysatorhaltige Phase aus dem System auszuschleusen, um eine Aufpegelung unerwünschter Nebenkomponenten zu vermeiden.

Das erfindungsgemäße Verfahren kann sowohl diskontinuierlich als 15 auch kontinuierlich durchgeführt werden.

- (a) diskontinuierliche Herstellung: Bei der diskontinuierlichen Herstellung wird das Reaktionsgemisch, bestehend aus der Carbonsäure und dem N,N-disubstituierten Formamid (I) bzw. dem Katalysator-Addukt, herge-20 stellt aus Phosgen oder Thionylchlorid und dem N,N-disubstituierten Formamid (I), in einem Reaktionsapparat, beispielsweise einem Rührkessel, vorgelegt. Nun wird die gewünschte Menge an flüssigem oder gasförmigem Phosgen oder Thionylchlorid sowie parallel dazu die gewünschte Menge an Chlorwas-25 serstoff über einen bestimmten Zeitraum zugegeben. Der Zeitbedarf für die Zugabe des Chlorierungsmittels richtet sich nach der Reaktionsgeschwindigkeit und kann im allgemeinen auf wenige Stunden begrenzt werden. Je nach Ausführungsform endet in der einen Variante die Zufuhr an Chlorwasserstoff mit der 30 Beendigung der Zugabe des Chlorierungsmittels oder wird in einer anderen Variante noch darüber hinaus aufrecht erhalten. Nach Beendigung der Chlorwasserstoffzugabe läßt man die Reaktionslösung im allgemeinen 1 bis 2 Stunden absitzen und 35 trennt die beiden Phasen voneinander. In der Regel befindet sich die Carbonsäurechlorid-enthaltende Phase oben, die katalysatorhaltige Phase unten.
- Es sei explizit darauf hingewiesen, daß in einer dritten Variante mit der erfindungsgemäßen Zufuhr an Chlorwasserstoff 40 auch erst nach Beendigung der Zufuhr des Chlorierungsmittels begonnen werden kann. In diesem Fall würde die Umsetzung mit dem Chlorierungsmittel ohne Zufuhr von Chlorwasserstoff erfolgen.

(b) kontinuierliche Herstellung: Für die kontinuierliche Fahrweise geeignete Reaktionsapparate sind beispielsweise Rührkessel, Rührkesselkaskaden oder im Gegenstrom betriebene Reaktionskolonnen. Bei Verwendung eines Rührkessels legt man die Carbonsäure und das N,N-disubsti-5 twierte Rozmamid. (I) bzw mda Srkatalwsator-Addukt, hergestellt aus Phosgen bzw Thionylchlorid und dem Non-disubstituierten Formamid (I), vormund gibt flüssiges oder gasförmiges Phosgen oder Thionylchlorid sowie parallel dazu die gewünschte Menge 10 an Chlorwasserstoff zu Nach Einleiten einer der Carbonsäure etwa äquivalenten Menge an Chlorierungsmittel beginnt man gleichzeitig Carbonsäure und N,N-disubstituiertes Formamid (I) bzw. Katalysator-Addukt sowie eine, im wesentlichen der zugeführten Carbonsäure äquimolaren Menge an Phosgen bzw. Thionylchlorid, zuzufahren. Des weiteren führt man die ge-15 wünschte Menge an Chlorwasserstoff kontinuierlich zu. Eine der zugefahrenen Reaktanden entsprechende Menge des Reaktionsvolumens wird dem Reaktionsapparat, beispielsweise über eine Standhaltung, enthommen und in ein Trenngefäß geleitet. Im Traenngefäß kann das Carbonsäurechtorid als obere Phase 20 → kontinuiderliich entnommen und die kataliysatorhaltige, unterePhâset kontinuierlich-demaReaktor-zurückgeführt-werden ... Bei wder Reaktionskührungwist dar auf zuwächten Mdaß das durch die **Reaktionsabgase*mitgerissene Chlorierungsmittel durch zusätz-~25 Michezugeführtes ausgeglichen wird.

riante des erfindungsgemäßen Verfahrens auch nach Ausschleusung aus dem Reaktionsapparat noch Chlorwasserstoff zugegeben werden kann. Dies kann beispielsweise in einem weiteren, zwischen dem Reaktionsapparat und dem Trenngefäß befindlichen Apparat, beispielsweise einem Rührkessel, erfolgen. Zudem ist es auch möglich, ausschließlich die nachträgliche Chlorwasserstoffzufuhr durchzuführen. In diesem Fall erfolgt die Umsetzung mit dem Chlorierungsmittel ohne Zufuhr von Chlorwasserstoff.

Beworzugt-werden die Carbonsaurechworide nach dem erfindungsgemäßen Verfahren durch Umsetzung der entsprechenden Carbonsauren
40 mig Phosgen als Chlorierungsmittel hergestellt.

Nach dem erfindungsgemäßen Verfahren herstellbare Carbonsäurechloride sind beispielsweise solche der allgemeinen Formel (II)

30

in der R für folgende Reste steht:

 C_{1} - bis C_{30} -Alkyl oder deren aryl- oder cycloalkyl-substituierte Komponenten:

10

gesättigter, geradkettiger oder verzweigter Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 30 C-Atomen, bevorzugt Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, ethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Ethylpropyl, Hexyl, Heptyl, 1-Ethylpentyl, Octyl,

- 15 2,4,4-Trimethylpentyl, Nonyl, 1,1-Dimethylheptyl, Decyl, Undecyl, Dodecyl, Tridecyl, Tetradecyl, Pentadecyl, Hexadecyl, Heptadecyl, Octadecyl, Nonadecyl, Icosyl, Henicosyl, Docosyl, Tricosyl, Tetracosyl, Pentacosyl, Hexacosyl, Heptacosy, Octacosyl, Nonacosyl, Triacontyl, Phenylmethyl, Diphenylmethyl, Triphenylmethyl,
- 20 2-Phenylethyl, 3-Phenylpropyl, Cyclopentylmethyl, 2-Cyclopentylethyl, 3-Cyclopentylpropyl, Cyclohexylmethyl, 2-Cyclohexylethyl,
 3-Cyclohexylpropyl;

 C_3 - bis C_{12} -Cycloalkyl oder deren aryl- oder cycloalkyl-substituierte Komponenten:

monocyclischer, gesättigter Kohlenwasserstoffrest mit 3 bis 12 Ring-C-Atomen, bevorzugt Cyclopentyl, Cyclohexyl;

 $\text{C}_{2}\text{-}$ bis $\text{C}_{30}\text{-}\text{Alkenyl}$ oder deren aryl- oder cycloalkyl-substituierte 30 Komponenten:

ungesättigter, geradkettiger oder verzweigter Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 30 C-Atomen und 1 bis 5 Doppelbindungen an einer beliebigen Stelle, bevorzugt 2-Propenyl, 3-Butenyl, cis-2-Butenyl, trans-2-Butenyl, cis-8-Heptadecenyl, trans-8-Hep-

35 tadecenyl, cis,cis-8,11-Heptadecadienyl, cis,cis,cis-8,11,14-Heptadecatrienyl;

 C_3 - bis C_{12} -Cycloalkenyl oder deren aryl- oder cycloalkyl-substituierte Komponenten:

- 40 monocyclischer, ungesättigter Kohlenwasserstoffrest mit 3 bis 12
 Ring-C-Atomen und 1 bis 3 Doppelbindungen an einer beliebigen
 Stelle, bevorzugt 3-Cyclopentenyl, 2-Cyclohexenyl, 3-Cyclohexenyl, 2,5-Cyclohexadienyl;
- 45 C_2 bis C_{30} -Alkinyl oder deren aryl- oder cycloalkyl-substituierte Komponenten:

ungesättigter, geradkettiger oder verzweigter Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 30 C-Atomen und 1 bis 3 Dreifachbindungen an einer beliebigen Stelle, bevorzugt 3-Butinyl, 4-Pentinyl;

5 C_4 - bis C_{30} -Alkeninyl oder deren aryl- oder cycloalkyl-substituierte Komponenten:

ungesättigter geradkettiger oder verzweigter Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 30 C-Atomen, 1 bis 3 Dreifachbindungen und 1 bis 3 Doppelbindungen an einer beliebigen Stelle.

10

Mit dem erfindungsgemäßen Verfahren können auch Mischungen der genannten Carbonsäurechloride hergestellt werden. Als nicht-limitierende Beispiele seien genannt Mischungen aus C₈- bis C₁₈-Carbonsäurechloriden, welche unter den Trivialnamen "Carbon-säurechlorid", "Talgfettsäurechlorid", "Kokosfettsäurechlorid"

und "Ölsäurechlorid" gehandelt werden.

Besonders bevorzugt hergestellt werden nach dem erfindungsgemäßen
Verfahren Carbonsäurechloride der alligemet nen Formel (III), in

20 der Rofurafolgende Restemsteht:

 C_1 bis C_3 —Alkyl oder deren aryl oder cycloalkyl-substituierte Komponenten:

gesättigter geradkettiger oder verzweigter Kohlenwasserstoffrest

25 mit 1 bis 30 @ Atomen bevorzügt Methyl Propyl, 1 Methylethyl Butyl, 1 Methylpropyl 2 Methylpropyl, 1,1 Dimethylethyl,
Pentyl 1 Ethylpropyl Hexyl, Heptyl, Tethylpentyl, Octyl,
2,4,4 Taimethylpentyl, Nonyl, 1,1 Dimethylheptyl, Decyl, Undecyl,
Dodecyl, Tridecyl, Tetradecyl, Pentadecyl, Hexadecyl, Heptadecyl,
30 Octadecyl, Nonadecyl, Icosyl, Henicosyl, Docosyl, Tricosyl,
Tetracosyl, Pentacosyl, Hexacosyl, Heptacosy, Octacosyl, Nonaco-

syl, Triacontyl, Phenylmethyl, Diphenylmethyl, Triphenylmethyl,
2-Phenylethyl, 3-Phenylpropyl, Cyclopentylmethyl, 2-Cyclopentylethyl, 3-Cyclopentylpropyl, Cyclohexylmethyl, 2-Cyclohexylethyl,
35 3-Cyclohexylpropyl;

C2- bis C30=Alkenyl oder deren aryl-woder cycloalkyl-substituierte Komponenten:

ungesättigter, geradkettiger oder verzweigter Kohlenwasser40 stoffrest mit 1 bis 30 C-Atomen und 1 bis 5 Doppelbindungen an einer belliebigen Stelle, bevorzugt 2-Propenyl, 3-Butenyl, cis-2-Butenyl, trans-2-Butenyl, cis-8-Heptadecenyl, trans-8-Heptadecenyl, cis, cis, cis, cis-8, 11, 14-Heptadecatrienyl;

45 sowie deren Mischungen.

Ganz besonders bevorzugt hergestellt werden nach dem erfindungsgemäßen Verfahren Essigsäurechlorid (R gleich Methyl), Propionsäurechlorid (R gleich Ethyl), Buttersäurechlorid (R gleich Propyl), Valeriansäurechlorid (R gleich Butyl), Isovaleriansäure-5 chlorid (R gleich 2-Methylpropyl), Pivalinsäurechlorid (R gleich 1,1-Dimethylethyl), Capronsäurechlorid (R gleich Pentyl), 2-Ethylbuttersäurechlorid (R gleich 1-Ethylpropyl), Önanthsäurechlorid (R gleich Hexyl), Caprylsäurechlorid (R gleich Heptyl), 2-Ethylhexansäurechlorid (R gleich 1-Ethylpentyl), Pelargonsäu-10 rechlorid (R gleich Octyl), Isononansäurechlorid (R gleich 2,4,4-Trimethylpentyl), Caprinsäurechlorid (R gleich Nonyl), Neodecansaurechlorid (R gleich 1,1-Dimethylheptyl), Laurinsaurechlorid (R gleich Undecyl), Myristinsäurechlorid (R gleich Tridecyl), Palmitinsäurechlorid (R gleich Pentadecyl), Stearinsäurechlorid 15 (R gleich Heptadecyl), Ölsäurechlorid (R gleich cis-8-Heptadecenyl), Linolsäurechlorid (R gleich cis, cis-8,11-Heptadecadienyl), Linolensäurechlorid (R gleich cis, cis, cis-8, 11, 14-Heptadecatrie-

20

sowie deren Mischungen.

rechlorid (R gleich Henicosyl)

Die für das erfindungsgemäße Verfahren einzusetzenden Carbonsäuren ergeben sich aus den oben beschriebenen Definitionen für 25 R. Es sei darauf hingewiesen, daß mit dem erfindungsgemäßen Verfahren auch Mischungen der verschiedenen Carbonsäuren chloriert werden können.

nyl), Arachidinsäurechlorid (R gleich Nonadecyl) und Behensäu-

In einer allgemeinen Ausführungsform zur diskontinuierlichen Her-30 stellung der Carbonsäurechloride durch Chlorierung mittels Thionylchlorid legt man die gesamte Menge der entsprechenden Carbonsäure in einem Rührkessel vor und dosiert unter Rühren die erforderliche Menge an N.N-disubstituiertem Formamid (I) zu. Das Reaktionssystem wird nun auf die gewünschte Temperatur gebracht 35 und bei Atmosphärendruck unter weiterem intensiven Rühren flüssiges Thionylchlorid kontinuierlich zugeführt. Die gebildeten gasförmigen Produkte Schwefeldioxid und Chlorwasserstoff werden abgeführt. Bezüglich der Menge des zugeführten Thionylchlorids ist darauf zu achten, daß nach der Umsetzung nur noch eine geringe 40 Konzentration an Katalysator-Addukt vorliegt. Nach Beendigung der Thionylchlorid-Zugabe wird unter weiterem Rühren erneut N, N-disubstituiertes Formamid zugegeben. Nun wird gasförmiger Chlorwasserstoff eingeleitet, wobei bei der Bestimmung der Zufuhrmenge die insgesamt, d.h. vor und nach Chlorierung, zugegebene Menge an 45 N,N-disubstituiertem Formamid maßgebend ist. Bei der Zugabegeschwindigkeit der Chlorwasserstoff-Einleitung ist auf eine gute Aufnahme in der Reaktionslösung zu achten. Gegebenenfalls ist die

Zugabegeschwindigkeit zu erniedrigen. Auch nach Beendigung der Chlorwasserstoff-Zugabe kann die Reaktionslösung weiter gerührt werden. Anschließend wird die Durchmischung beendet, so daß sich die beiden Phasen trennen können. Die untere, katalysatorhaltige 5 Phase wird abgetrennt und kann bei weiteren Synthesen wiederverwendet werden. Die werbleibende Garbonsäurechtoride Phase wird durch Durchleitung von Stickstoff von restlichem Chlorwasserstoff und Schwefeldioxid befreit und kann nun für weitere Synthesestufen in der Regel ohne zusätzliche Reinigungsschritte einge-

In einer allgemeinen Ausführungsform zur diskontinuierlichen Herstellung der Carbonsäurechloride durch Chlorierung mittels Phosgen legt man die gesamte Menge der entsprechenden Carbonsäure in 15 einem Rührkessel vor und dosiert unter Rühren die erforderliche Menge an N,N-disubstituiertem Formamid (I) zu. Das Reaktionssystem wird nun auf die gewünschte Temperatur gebracht und bei Atmosphärendruck unter weiterem intensiven Rühren gasförmiges oder flüssiges-Phosgen-und gas förmiger Chloryasserstöff kontinuier lich 20 sodangemeingededtet pobiskádó aquámodaremMenge in Bezugrauf die eingesetzte Carbonsäűréműnd zűsátzlich einmgeringer überschuß an Phosgen in de a Reaktions mischung eingeleitet wurde in Die gebildeten gaskörmigen Prodúkterkohlendnoxid*und*Chlorwasserstoff werden abgeführt Bezüglich der Menge des zugeführen Phosgenswist dar-25 auftzu achten Adasknacht de Rumsetzung nur noch eine geringe Konzentration an Katalysatoraddukt-vorliegt. Je nach-Ausführungsform ist es möglich, die Zufuhrades Chlorwasserstoffs bei Beendigung-der Phosgen-Zugabe zu stoppen oder auch noch nach Beendigung der Phosgen-Zugabe aufrecht zu erhalten. Die Gesamt-30 menge an zugeführtem Chlorwasserstoff sollte jedoch, bezogen auf die Menge an N,N-disubstituiertem Formamid (I), vorteilhafterweise im angegebenen Bereich liegen. Nach Beendigung der Chlorwasserstoff-Zugabe wird die Reaktionslösung noch etwa eine bis zwei Stunden gerührt. Anschließend wird die Durchmischung been-35 det, so daß sich die beiden Phasen trennen können. Die untere, katalysatorhaltige Phase wird abgetrennt und kann bei weiteren Synthesen wiederwerwendet werden. Die verbleibende Carbonsäurechlorid-Phase wird durch Durchleitung von Stickstoff von restlichem Chlorwasserstoff und Kohlendioxid befreit und kann nun für wei-40 tere Synthesestufen in der Regel ohne zusätzliche Reinigungsschritte eingesetzt werden.

In einer allgemeinen Ausführungsform zur kontinuierlichen Herstellung der Carbonsäurechloride durch Chlorierung mittels Phos-45 gen werden in einem Rührkessel die Carbonsäure, rückgeführtes Katalysator-Addukt, gegebenenfalls frisches N,N-disubstituiertes Formamid (I), gasförmiges oder flüssiges Phosgen und gasförmiger

Chlorwasserstoff unter intensivem Rühren bei der gewünschten Temperatur unter Atmosphärendruck kontinuierlich zugeführt. Die Zugabegeschwindigkeit des Phosgens ist dabei von der der Carbonsäure, die Zugabegeschwindigkeit des Chlorwasserstoffs von der 5 des Katalysator-Addukts bzw. des N,N-disubstituierten Formamids (I) abhängig. Speziell bei der Zufuhr des Phosgens ist darauf zu achten, daß in der entnommenen Lösung nur noch eine geringe Konzentration an Katalysator-Addukt vorliegt. Eine der zugeführten Menge entsprechende Menge wird kontinuierlich aus dem Rühr-

10 kessel entnommen und einem Trenngefäß zugeführt. Aus diesem wird die katalysatorhaltige Phase, welche sich in der Regel unten befindet, kontinuierlich abgetrennt und erneut dem Rührkessel zugeführt. Die verbleibende Carbonsäurechlorid-Phase wird dem Trenngefäß entnommen und in einem weiteren Gefäß durch Durchleitung

15 von Stickstoff von restlichem Chlorwasserstoff und Kohlendioxid befreit. Sie kann nun für weitere Synthesestufen in der Regel ohne zusätzliche Reinigungsschritte eingesetzt werden.

Eine weitere allgemeine Ausführungsform zur kontinuierlichen Her-20 stellung der Carbonsäurechloride durch Chlorierung mittels Phosgen unterscheidet sich von der zuletzt beschriebenen dadurch, daß die Phosgenierung in einem Rührkessel oder einer Rührkesselkaskade, bestehend aus 2 bis 3 Rührkesseln, ohne Zufuhr von Chlorwasserstoff durchgeführt wird. Die kontinuierlich entnommene

25 Reaktionslösung wird einem zwischen dem Rührkessel bzw. der Rührkesselkaskade und dem Trenngefäß befindlichen weiteren Rührkessel zugeführt. In diesem erfolgt die kontinuierliche Behandlung mit dem Chlorwasserstoff. Die extrahierte Reaktionslösung wird nun dem Trenngefäß zugeführt und wie oben beschrieben weiter behan-30 delt.

Wesentlich bei der oben beschriebenen erfindungsgemäßen Herstellung der Carbonsäurechloride mit niedriger Farbzahl ist der überraschende Effekt, daß sich gerade die farbgebenden Komponenten in 35 der chlorwasserstoffhaltigen Phase des N,N-disubstituierten Formamids (I) erheblich besser lösen als in der Carbonsäurechloridhaltigen Phase.

Das erfindungsgemäße Verfahren führt bereits durch eine, in den 40 Syntheseprozess leicht integrierbare Maßnahme der Chlorwasserstoffzufuhr zu Carbonsäurechloriden mit niedriger Farbzahl, so daß diese in der Regel ohne Destillation, separate Extraktion oder Adsorptivbehandlung für Folgereaktionen eingesetzt werden können. Das erfindungsgemäße Verfahren läßt sich sehr effektiv 45 und wirtschaftlich durchführen. Durch Umgehung der nach Stand der Technik üblichen Destillation werden sowohl Investitions- und Energiekosten eingespart als auch in der Regel eine höhere

Ausbeute an gereinigtem Carbonsäurechlorid erreicht. Für destillationsempfindliche Carbonsäurechloride eröffnet das erfindungsgemäße Verfahren die Möglichkeit einer wirtschaftlichen Synthese im technischen Maßstab.

A Beispiele

Vergleichsbeispiel 1: "Herstellung von Laurinsäure

10 4,5 mol Laurinsäure wurden in einer Rührapparatur mit 82,2 g (1,13 mol) N,N-Dimethylformamid versetzt. Die Reaktionslösung wurde unter Rühren auf eine Temperatur von 40 bis 50°C gebracht und unter Atmosphärendruck insgesamt 5,06 mol gasförmiges Phosgen eingeleitet. Nach Beendigung der Phosgen-Zugabe wurden die beiden

15 Phasen voneinander getrennt. Die Katalysatorphase enthielt einen molaren Anteil des Katalysator-Addukts, bezogen auf die molare Menge an N,N-Dimethylformamid plus Katalysator-Addukt, von 0,50. Die Carbonsäurechlorid-Phase enthielt 99,1 Flächen-% Laurinsäurechlorid und 0,15 Flächen-% Laurinsäure. Die Rarbzahl betrug 268

20 APHA.

Durch ein relativ hohes Molverhällenis zwischen dem zugeführten Phosgenwund der eingesetzten Laurinsaurewurde ein hoher umsatz zu Maurinsaugechlogidmerreicht MDie Carbonsaurechlomidehaltige 25 Phase zergt jedoch eine unbefriedigende, höhen Farbzahl.

Vengleichsbeispiel 2: Merstellung von Relargonsäurechlorid (Nonansäurechlorid)

30 2,75 mol Pelargonsäure wurden in einer Rührapparatur mit 100,5 g (1,38 mol) N,N-Dimethylformamid versetzt. Die Reaktionslösung wurde unter Rühren auf eine Temperatur von 20 bis 30°C gebracht und unter Atmosphärendruck insgesamt 2,78 mol gasförmiges Phosgen eingeleitet. Nach Beendigung der Phosgen-Zugabe wurden die beiden

35 Phasen voneinander getrennt. Die Katalysatorphase enthielt einen molaren Anteil des Katalysator-Addukts, bezogen auf die molare Menge an N.N-Dimethylformamid plus Katalysator-Addukt, von

< 0,05. Die Carbonsaurechworld-Phasementhielt 97,1 Flächen-%

Pelargonsäurechlorid und 1,9 Flächen- Pelargonsäureanhydrid. Die 40 Farbzahle betrug 16 APHA.

Durch ein sehr niedriges, nahezu stöchiometrisches Molverhältnis zwischen dem zugeführten Phosgen und der eingesetzten Pelargonsäure wurde nur ein unbefriedigend niedriger Gehalt an Pelargon-45 säurechlorid im Rohaustrag bei einem zu hohen Gehalt an Pelargon-

säureanhydrid erreicht. Allerdings zeigt die Carbonsäurechloridhaltige Phase eine sehr niedrige Farbzahl.

Beispiel 3: Herstellung von Pelargonsäurechlorid (Nonansäurechlo-5 rid)

2,75 mol Pelargonsäure wurden in einer Rührapparatur mit 100,5 g (1,38 mol) N,N-Dimethylformamid versetzt. Die Reaktionslösung wurde unter Rühren auf eine Temperatur von 20 bis 30°C gebracht

- 10 und unter Atmosphärendruck insgesamt 2,78 mol gasförmiges Phosgen und gleichzeitig 1,92 mol gasförmiger Chlorwasserstoff eingeleitet. Nach Beendigung der Phosgen- und Chlorwasserstoff-Zugabe wurden die beiden Phasen voneinander getrennt. Die Katalysatorphase enthielt einen molaren Anteil des Katalysator-Addukts,
- 15 bezogen auf die molare Menge an N,N-Dimethylformamid plus Katalysator-Addukt, von 1%. Die Carbonsäurechlorid-Phase enthielt 98,9 Gew.-% Pelargonsäurechlorid und 0,04 Gew.-% Pelargonsäureanhydrid. Die Farbzahl betrug 18 APHA.
- 20 Erst durch die erfindungsgemäße, gleichzeitige Einleitung von Chlorwasserstoff konnte ein hoher Umsatz zu Pelargonsäurechlorid mit einer sehr niedrigen Farbzahl erhalten werden.

Vergleichsbeispiel 4: Herstellung von Kokosfettsäurechlorid

2,0 mol Kokosfettsäure (Handelsname HK 8-18, Fa. Henkel), welche im wesentlichen aus Laurinsäure und Myristinsäure besteht, wurden in einer Rührapparatur mit 36,6 g (0,5 mol) N,N-Dimethylformamid versetzt. Die Reaktionslösung wurde unter Rühren auf eine

- 30 Temperatur von 30°C gebracht und unter Atmosphärendruck insgesamt 2,38 mol gasförmiges Phosgen eingeleitet. Nach Beendigung der Phosgen-Zugabe wurden die beiden Phasen voneinander getrennt. Die Katalysatorphase enthielt einen molaren Anteil des Katalysator-Addukts, bezogen auf die molare Menge an N,N-Dimethylformamid
- 35 plus Katalysator-Addukt, von 0,50. Die Carbonsäurechlorid-Phase enthielt 99,6 Gew.-% Kokosfettsäurechlorid und 0,35 Gew.-% Kokosfettsäure. Die Farbzahl betrug 399 APHA.

Durch ein relativ hohes Molverhältnis zwischen dem zugeführten 40 Phosgen und der eingesetzten Kokosfettsäure wurde ein hoher Umsatz zu Kokosfettsäurechlorid erreicht. Die Carbonsäurechloridhaltige Phase zeigt jedoch eine unbefriedigende, hohe Farbzahl.

Beispiel 5: Herstellung von Kokosfettsäurechlorid

2,01 mol Kokosfettsäure (Handelsname HK 8-18, Fa. Henkel) wurden in einer Rührapparatur mit 73,1 g (1,0 mol) N,N-Dimethylformamid versetzt. Die Reaktionslösung wurde unter Rühren auf eine Temperatur von 30°C gebracht und unter Atmosphärendruck insgesamt 5 2,1 mol gasförmiges Phosgen und gleichzeitig 1,04 mol gasförmiger Chlorwasserstoffeleingeleitet Nach Beendigungsder Phosgen und Chlorwasserstoffelugabe wurden die bei den Phasen voneinander geterent. Die Kaltalysatorphase enthielt einen molaren Anteil des Katalysator-Addukts, bezogen auf die molare Menge an N,N-Dimethylformamid plus Katalysator-Addukt, von < 0,10. Die Carbonsäurechlorid-Phase enthielt 99,5 Gew.-% Kokosfettsäurechlorid und 0,5 Gew.-% Kokosfettsäure. Die Farbzahl betrug 44 APHA.

Erst durch die erfindungsgemäße, gleichzeitige Einleitung von 15 Chlorwasserstoff konnte ein hoher Umsatz zu Kokosfettsäurechlorid mit einer sehr niedrigen Farbzahl erhalten werden.

Die Beispiele zeigen, daß unabhängig von der Art der Carbonsäure, durch gleichzeitiges Einlesten von Chlonwasserstößgas bei der 20 vUmsetzungsmittel, ein hoher Umsatz zum gewünschten Garbonsäurechloridemittsehrensiedrigen Farbzahlen ertreicht wird Dielinden erfindungsgemäßen Beuspielen erhaltenen Garbonsäurechloride können ohne weitere Reinigungsschritte in Folgesynthesen eingesetzt werden.

30



Verfahren zur Herstellung von Carbonsäurechloriden

Zusammenfassung

Verfahren zur Herstellung von Carbonsäurechloriden durch Umsetzung von Carbonsäuren mit Phosgen oder Thionylchlorid in Gegenwart eines Katalysator-Addukts aus einem N,N-disubstituierten Formamid der allgemeinen Formel (I)

$$N-CHO$$
 (I)

in der R^1 und R^2 unabhängig voneinander C_1 - bis C_4 -Alkyl oder R^1 und R^2 gemeinsam eine C_4 - oder C_5 -Alkylenkette bedeuten, und Phosgen oder Thionylchlorid, bei dem man während und/oder nach der Umsetzung Chlorwasserstoff zuführt.



THIS PREE BLANK USPOI